



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

TATA NAMA SENYAWA KIMIA


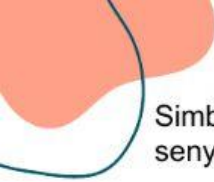
Kelas X

Nama Siswa :

Kelas :



Pemateri : Riduan



Simbol yang digunakan untuk mengenali suatu molekul dinamakan rumus kimia. setiap senyawa perlu mempunyai nama spesifik

Untuk memudahkan pengenalan nama dan mencegah kesimpangsiuran dalam memberi nama senyawa kimia, IUPAC (*International Union of Pure and Applied Chemistry*) membuat suatu aturan penamaan. Aturan IUPAC dalam penamaan senyawa kimia dibedakan untuk senyawa anorganik dan senyawa organik.

Senyawa anorganik terdiri dari senyawa dari non logam dan non logam, senyawa dari logam dan non logam, senyawa asam, basa dan garam.

Tata nama senyawa anorganik dikelompokkan menjadi:

- a. Tata nama senyawa kovalen
- b. Tata nama senyawa ion
- c. Tata nama senyawa asam
- d. Tata nama senyawa basa
- e. Tata nama senyawa garam

Penulisan rumus Senyawa

Rumus senyawa ion ditentukan oleh perbandingan muatan kation dan anionnya. Jumlah muatan positif sama dengan jumlah muatan negatif. Rumus senyawa ion:



Geser kotak berwarna orange ke jawaban yang tepat



Pasangka rumus kimia berikut dengan nama yang tepat

Senyawa
NO
BF ₃
SO ₂
PCl ₃
PCl ₅
N ₂ O ₃
N ₂ O ₄
NO ₂
SO ₃
CO
CO ₂

Nama
Karbon monoksida
Karbon dioksida
Nitrogen monoksida
Nitrogen dioksida
Boron trifluorida
Belerang dioksida
Belerang trioksida
Forfor triklorida
Fosfor pentaklorida
dinitrogen trioksida
dinitrogen tetraoksida

Penamaan senyawa ion

Kation /Anion	Br ⁻	PO ₄ ³⁻	SO ₄ ²⁻	CrO ₄ ²⁻
Ni ²⁺	NiBr ₂ <input type="text"/>	Ni ₃ (PO ₄) ₂ <input type="text"/>	NiSO ₄ <input type="text"/>	NiCrO ₄ <input type="text"/>
Sn ²⁺	SnBr ₂ <input type="text"/>	Sn ₃ (PO ₄) ₂ <input type="text"/>	SnSO ₄ <input type="text"/>	SnCrO ₄ <input type="text"/>
Fe ²⁺	FeBr ₂ <input type="text"/>	Fe ₃ (PO ₄) ₂ <input type="text"/>	FeSO ₄ <input type="text"/>	FeCrO ₄ <input type="text"/>
Ca ²⁺	CaBr ₂ <input type="text"/>	Ca ₃ (PO ₄) ₂ <input type="text"/>	CaSO ₄ <input type="text"/>	CaCrO ₄ <input type="text"/>

Tata Nama Senyawa Garam

Garam adalah senyawa ion yang terdiri dari kation basa dan anion sisa asam. Rumus dan pemberian nama senyawa garam sama dengan senyawa ion.

Kation	Anion	Rumus garam	Nama Garam
Na^+	NO_2^-	NaNO_3	
Mg^{2+}	PO_4^{3-}	$\text{Mg}(\text{PO}_4)_2$	
Fe^{3+}	SO_4^{2-}	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	
Hg^{2+}	Cl^-	HgCl_2	
Cu^+	O^{2-}	Cu_2O	

Tembaga(I)oksida

Raksa(II)klorida

Magnesium fosfat

Natrium nitrit

Besi(III)sulfat

Tata Nama Senyawa Organik

Cocokkan beberapa Senyawa Organik dan Namanya berikut ini

Rumus Senyawa
CH_4
$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
CH_3COOH
CH_3COCH_3
CHI_3
HCHO
CHCl_3
$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

Nama Lazim (Nama Dagang)
Metana (gas alam)
Urea
Cuka (asam asetat)
Pembersih kuteks (Aseton)
Antiseptik (Iodoform)
Formaldehid
Kloroform
Sukrosa